

明 細 書

BEST AVAILABLE COPY

燃料電池

技術分野

本発明は燃料電池、特に膜電極接合体を備えた固体高分子型燃料電池に関する。

背景技術

図 6 は、固体高分子型燃料電池の要部を示しており、膜電極接合体 (ME A:Membrane-Electrode Assembly) 1 がセパレータ (不図示) で挟持されて多数配置されている。膜電極接合体 1 は、イオン交換樹脂からなる電解質膜 10 の一方側に形成された水素極側触媒層 11a と、他方側に形成された空気極側触媒層 11b とを備える。燃料電池電極における触媒層は一般的にカーボン担体に白金のような貴金属を担持させ、イオン交換樹脂がそのように触媒を担持したカーボン担体周囲を被覆している構造を持ち、触媒層は触媒反応が行われることの他に、ガス拡散性、電子伝導性、イオン導電性の機能が必要とされる。

触媒層の形成に当たっては、触媒を担持したカーボン担体と溶媒とイオン交換樹脂 (電解質) とで構成される触媒インクを調整し、それを電解質膜上にスプレー塗布あるいはドクターブレード方式のアプリケータなどにより塗布し乾燥するか、触媒インクを PTFE や PET などの基材に塗布した後、これを電解質膜にホットプレスで熱圧転写して、触媒層とされる。触媒層 11a, 11b の上には、さらにガス拡散層 12a, 12b が積層され、セパレータに形成された流路を介して、水素極側触媒層 11a には燃料ガスとしての水素が、また、空気極側触媒層 11b には酸化ガスとして通常は空気が供給される。

触媒層において、触媒反応を促進させるためには、触媒層中のガス拡散性が高い方が有利であり、より気孔体積が多くなるように触媒層を設計するの

が普通である。その観点から、特開平 8-138715 号公報には、膜上に化学メッキ法に係る分散メッキ法により電極触媒塩を高分子粒子と共に吸着させ、その後、酸性溶液を用いて高分子粒子を除去することにより、空隙率の高い多孔性電極触媒層を形成する技術が記載されている。

発明の開示

本発明者はこれまで固体高分子型燃料電池の研究と製造に携わってきているが、その過程で、固体高分子型燃料電池では、図 6 に示すように、発電中に水素極側から電解質膜を透過した水素が、空気極側で酸素との直接燃焼反応や過酸化水素の生成を起こす場合があることを経験した。空気極側でのこのような直接燃焼反応や過酸化水素の存在は触媒層や電解質膜の劣化を引き起こし、電池寿命を低下させる要因となるので、回避しなければならない。

ところで、前記のように、触媒反応を促進させるために、触媒層は気孔体積が多くなるように設計されるのが普通であり、そのために特許文献 1 のような新たな提案もなされている。しかし、水素極側触媒層については、その気孔体積が多くなると、水素の拡散性も高くなり、電解質膜を透過する水素量が増加する。これが、空気極側触媒層での劣化につながる直接燃焼反応や過酸化水素の生成を多く発生させてしまう一因と考えられる。

本発明者は、電解質膜を透過する水素量を低減させれば、水素との直接燃焼反応や過酸化水素の生成量を少なくすることができ、電池寿命が改善されることが考え、水素極側触媒層の気孔率を空気極側触媒層の気孔率よりも小さくした膜電極接合体を作り、それを備えた燃料電池の寿命を測定したところ、水素極側触媒層の気孔率を空気極側触媒層の気孔率と同じとした膜電極接合体を備えたものよりも、電池寿命が明らかに長くなることを知った。

本発明は上記の知見に基づいており、本発明による燃料電池は、電解質膜と、その一方側に形成した水素極側触媒層と、他方側に形成した空気極側触媒層とを備える膜電極接合体を少なくとも有する燃料電池であって、水素極側触媒層の気孔率が空気極側触媒層の気孔率よりも小さくされていることを特徴とする。

上記のように構成することにより、空気極側触媒層での直接燃焼反応や過酸化水素の生成を抑制することができ、燃料電池の寿命は、水素極側触媒層が空気極側触媒層の気孔率と同じに設計したものよりも長くなる。なお、水素極側触媒層の気孔率を空気極側触媒層の気孔率よりも小さくすることにより、従来の燃料電池と比較して、水素極側触媒層での水素拡散は低下する。しかし、固体高分子型燃料電池の反応では、空気極側が圧倒的に反応律速となっており、水素極側の水素還元反応が律速になることはないので、理論上のガス量を継続して供給（ストイキ 1 以上）することにより、電池性能が影響を受けることはない。

水素極側触媒層の気孔率を空気極側触媒層の気孔率よりも小さくするための具体的な手段はいろいろ存在する。例えば、水素極側触媒層を構成するイオン交換樹脂（電解質）のカーボン担体に対する重量比率を、空気極側触媒層のその重量比率よりも大とするようにしてもよい。イオン交換樹脂量を増加させることによりカーボン粒子（担体）上の樹脂被膜が厚くなり粒子間に存在する気孔体積が低減することで、水素極側触媒層の気孔率は空気極側触媒層の気孔率よりも小さくなる。

本発明者の実験では、通常使用される固体高分子型燃料電池において、空気極側触媒層のイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率は 0.4 倍以上 1.5 倍未満の範囲であり、その場合に、水素極側触媒層のイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率が 1.5 倍以上 3.0 倍未満であれば、十分に所期の目的を達成することができた。より好ましくは、空気極側触媒層のイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率は 0.8 倍程度であり、水素極側触媒層のイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率は 2.0 倍程度であった。

また、通常使用される固体高分子型燃料電池において、空気極側触媒層の気孔部分の体積は全体体積の 3% 以上 30% 以下の範囲であり、その場合に、水素極側触媒層での気孔部分の体積が全体体積の 1.0% 以上 3.0% 以下の範囲であれば、十分に所期の目的を達成することができた。特に好ましくは、空気極側触媒層の気孔部分の体積は全体体積の 30% 程度であり、その

場合に、水素極側触媒層での気孔部分の体積は全体体積の2%程度であった。

他の方法として、水素極側触媒層に所定粒径以下の添加材を含ませることで、水素極側触媒層の気孔率を空気極側触媒層の気孔率よりも小さくするようにしてもよい。添加材としては、好ましくは、酸化チタン、酸化亜鉛、酸化セリウムなどが挙げられるが、イオン化合物（水中でイオンに解離するもの）でなければ、粒径がカーボン担体より小さいこと（好ましくは、平均粒子径が $0.3\mu\text{m}$ 以下）と触媒反応を阻害しないことを条件に、基本的に任意のものをを用いることができる。この方法によっても、粒子間に存在する気孔体積が添加材によって埋められるので粒子間に存在する気孔体積が低減し、結果として、水素極側触媒層の気孔率は空気極側触媒層の気孔率よりも小さくなる。

ここでも、本発明者の実験では、空気極側触媒層の気孔部分の体積が全体体積の3.0%～30%の範囲である場合に、水素極側触媒層での気孔部分の体積が全体体積の1.0%～3.0%以内であれば、効果的に所期の目的を達成することができる。

さらに他の方法として、水素極側触媒層は触媒インクのスプレー塗布により形成し、空気極側触媒層は転写法で形成することも有効である。従来、触媒層の形成方法は水素極と空気極とで同一の方法を用いている（例えば、スプレー塗布の場合は、水素極側触媒層および空気極側触媒層ともにスプレー塗布）が、スプレーによる膜への直接塗布が転写法より触媒層の体積気孔率（気孔体積／触媒層体積）が低いという特徴を生かして、上記のように形成方法を異ならせることで、水素極側触媒層の気孔率を空気極側触媒層の気孔率よりも小さくすることができる。

図面の簡単な説明

図1は、実施例の燃料電池でのクロスリーク量の推移を示すグラフである。

図2は、実施例1の触媒層での気孔率分布を示すグラフである。

図3は、実施例1の触媒層での気孔体積（気孔率累積）を示すグラフである。

図4は、実施例3の触媒層での気孔率分布を示すグラフである。

図5は、実施例3の触媒層での気孔体積（気孔率累積）を示すグラフである。

図6は、膜電極接合体を備えた燃料電池と空気極側触媒層での燃焼反応を説明する図である。

発明を実施するための最良の形態

[実施例1]

(1) 水素極側触媒層の形成

白金粒子をカーボンブラック (Vulcan XC-72 (Cabot 社製)) 上に 15 wt % 担持させた触媒粒子約 10 g に対して、水を 60 g 投入する。次にエタノール 45 g を投入してよく攪拌混合する。最後に電解質としてナフィオン溶液 (デュポン社 DC-2020 21 % 溶液) を 80 g 投入して攪拌する。この攪拌溶液を超音波ホモジナイザーにより約 1 分間音波照射させ、発熱を伴うために 5 分間冷却する。この操作を 10 回程度繰り返した分散溶液を水素極側触媒層用の触媒インクとする。

この分散溶液をドクターブレード方式のアプリケータにより PTFE 基材上に塗布する。塗布量は白金重量が約 0.1 mg/cm^2 になるように調整する。塗布後、100℃で温風乾燥させ、電解質膜にホットプレスにより熱圧転写し、PTFE を剥離して水素極側触媒層とする。この材料比率で作成した水素極側触媒層はイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率が 2.0 となる。

(2) 空気極側触媒層の形成

Ketjen EC (商品名: ケチェンブラックインターナショナル社製) に白金 45 wt % を担持させた触媒 10 g に対して水 50 g、エタノール 50 g、ナフィオン溶液 (21 %) 26 g を加え、後の工程は水素極側と同様にして作った触媒粒子の分散溶液を空気極側触媒層用の触媒インクとする。この分散溶液をドクターブレード方式のアプリケータにより PTFE 基材上に塗布する。塗布量は白金重量が約 0.4 mg/cm^2 になるように調整する。塗布後、

100℃で温風乾燥させ、電解質膜にホットプレスにより熱圧転写し、PTFEを剥離して空気極側触媒層とする。この材料比率で作成した空気極側触媒層はイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率が1.0となる。

(3) 上記のようにして水素極側触媒層および空気極側触媒層を形成した膜電極接合体を拡散層とセパレータと共に用いて燃料電池とし、それを連続放電したときの電極を透過するガス量の変化を図1のグラフに線A(電解質/カーボン2.0)で示す。なお、線Bは電解質/カーボン1.0の場合であり、線Cは電解質/カーボン0.6の場合である。図1のグラフで線Aで示すように、本発明による燃料電池の経時的な封圧変化量はきわめて小さく、本発明の優位性が示される。

(4) それぞれの場合の、それぞれの触媒層気孔率を水銀ポロシメータにより測定し、0.001 μ m \sim 1 μ mの気孔分布と気孔体積(気孔率累積)を図2、図3に示す。図から、本発明において、水素極側触媒層での気孔部分の体積が全体体積3.0%以内である場合が特に有効であることが示される。

[実施例2]

(1) 水素極側触媒層の形成

白金粒子をカーボンプラック(Vulcan XC-72(Cabot社製))上に15wt%担持させた触媒粒子約10gに対して、水を60g投入する。次にエタノール45gを投入してよく攪拌混合する。次にナフィオン溶液(デュポン社DC-2020 21%溶液)を40g投入して攪拌する。この溶液に添加材としての酸化チタン(テイカ製、商品名MT-100AQ 平均粒子径0.24 μ m)を4.3g加え攪拌する。この攪拌溶液を超音波ホモジナイザーにより約1分間音波照射させ、発熱を伴うために5分間冷却する。この操作を10回程度繰り返した触媒粒子の分散溶液を水素極側触媒層用の触媒インクとする。

この分散溶液をドクターブレード方式のアプリケータによりPTFE基材上に塗布する。塗布量は白金重量が約0.1mg/cm²になるように調整する。塗布後、100℃で温風乾燥させ、電解質膜にホットプレスにより熱圧転写し、PTFEを剥離して水素極側触媒層とする。

(2) 空気極側触媒層の形成

Ketjen EC (商品名: ケチエンブラック インターナショナル社製) に白金 45 重量% を担持させた触媒 10 g に対して水 50 g、エタノール 50 g、ナフィオン溶液 (21%) 26 g を加え、後の工程は水素極と同様にして作った触媒粒子の分散溶液を空気極側触媒層用の触媒インクとする。

この分散溶液をドクターブレード方式のアプリケータにより PTFE 基材上に塗布する。塗布量は白金重量が約 0.4 mg/cm^2 になるように調整する。塗布後、 100°C で温風乾燥させ、電解質膜にホットプレスにより熱圧転写し、PTFE を剥離して空気極側触媒層とする。

(3) 上記のようにして水素極側触媒層および空気極側触媒層を形成した膜電極接合体を拡散層とセパレータと共に用いて燃料電池とし、それを連続放電したときの電極を透過するガス量の変化を図 1 のグラフに線 D で示す。図 1 のグラフで線 D で示すように、本発明による燃料電池の経時的な封圧変化量はきわめて小さく、本発明の優位性を明らかに示している。

[実施例 3]

(1) 水素極側触媒層の形成

白金粒子をカーボンブラック (Ketjen EC (ケチエンブラック インターナショナル社製)) 上に 45 wt% 担持させた触媒粒子約 10 g に対して、水を 50 g 投入する。次にエタノール 50 g を投入してよく攪拌混合する。最後にナフィオン溶液 (デュポン社 DC-2020 21% 溶液) を 10 g 投入して攪拌する。この攪拌溶液を超音波ホモジナイザーにより約 1 分間音波照射させ、発熱を伴うために 5 分間冷却する。この操作を 10 回程度繰り返したものを触媒粒子の分散溶液 (触媒インク) とする。この分散溶液をスプレーにより電解質膜上に塗布して水素極側触媒層を形成する。

(2) 空気極側触媒層の形成

上記触媒インクをドクターブレード方式のアプリケータにより PTFE 基材上に塗布、乾燥後に、電解質膜にホットプレスにより熱圧転写し、PTFE を剥離して空気極側触媒層とする。

(3) 上記のようにして水素極側触媒層および空気極側触媒層を形成した膜

電極接合体を拡散層とセパレータと共に用いて燃料電池とし、それを連続放電したときの電極を透過するガス量の変化を図1のグラフに線Eで示す。図1のグラフで線Eで示すように、本発明による燃料電池の経時的な封圧変化量はきわめて小さく、本発明の優位性を明らかに示している。

(4) 触媒層気孔率を水銀ポロシメータにより測定した。 $0.001\mu\text{m} \sim 1\mu\text{m}$ の気孔分布と気孔体積を図4、図5に示す。この図から、スプレー塗布による水素極側触媒層の気孔率は、転写による空気極側触媒層の気孔率よりも明らかに小さくなっていることがわかる。

産業上の利用可能性

本発明によれば、水素極側触媒層から電解質膜を介して空気極側触媒層へ透過（クロスオーバー）する水素量を低減することができ、空気極側触媒層での水素の直接燃焼反応を抑制できるので、電池の耐久性を向上することが可能となる。

請 求 の 範 囲

1. 電解質膜と、その一方側に形成した水素極側触媒層と、他方側に形成した空気極側触媒層とを備える膜電極接合体を少なくとも有する燃料電池であって、水素極側触媒層の気孔率が空気極側触媒層の気孔率よりも小さくされていることを特徴とする燃料電池。

2. 請求項 1 に記載の燃料電池であって、水素極側触媒層を構成するイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率が、空気極側触媒層のその重量比率よりも大とすることにより、水素極側触媒層の気孔率が空気極側触媒層の気孔率よりも小さくされていることを特徴とする燃料電池。

3. 請求項 2 に記載の燃料電池であって、水素極側触媒層でのイオン交換樹脂のカーボン担体に対する重量比率が 1.5 以上 3.0 未満の範囲であり、空気極側触媒層のその重量比率が 0.4 以上 1.5 未満の範囲であることを特徴とする燃料電池。

4. 請求項 2 に記載の燃料電池であって、水素極側触媒層での気孔部分の体積が全体体積の 1.0 % 以上 3.0 % 以下の範囲であり、空気極側触媒層の気孔部分の体積が全体体積の 3 % 以上 30 % 以下の範囲であることを特徴とする燃料電池。

5. 請求項 1 に記載の燃料電池であって、水素極側触媒層に所定粒径以下の添加材を含ませることで、水素極側触媒層の気孔率が空気極側触媒層の気孔率よりも小さくされていることを特徴とする燃料電池。

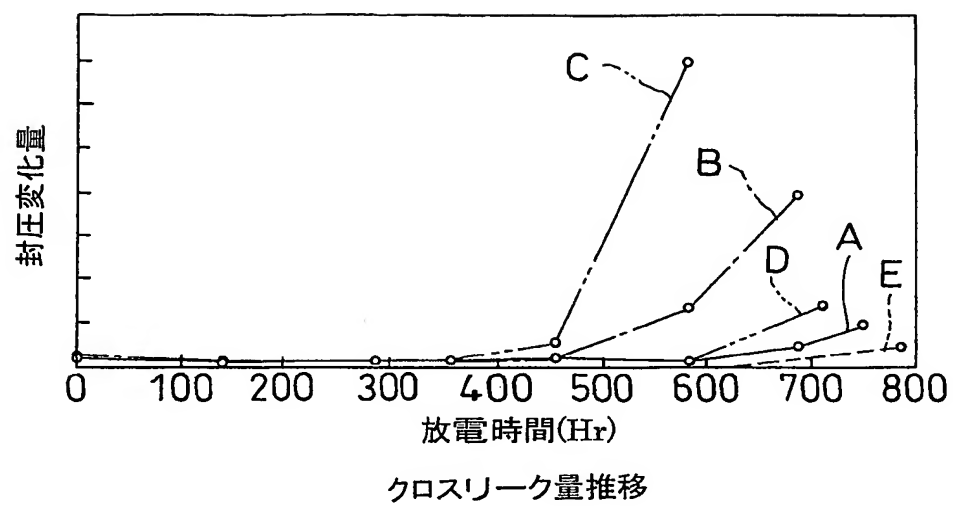
6. 請求項 5 に記載の燃料電池であって、添加材の平均粒子径が $0.3 \mu\text{m}$ 以下であることを特徴とする燃料電池。

7. 請求項 5 に記載の燃料電池であって、水素極側触媒層での気孔部分の体積が全体体積の 1.0 % 以上 3.0 % 以下の範囲であり、空気極側触媒層の気孔部分の体積が全体体積の 3.0 % 以上 30 % 以下の範囲であることを特徴とする燃料電池。

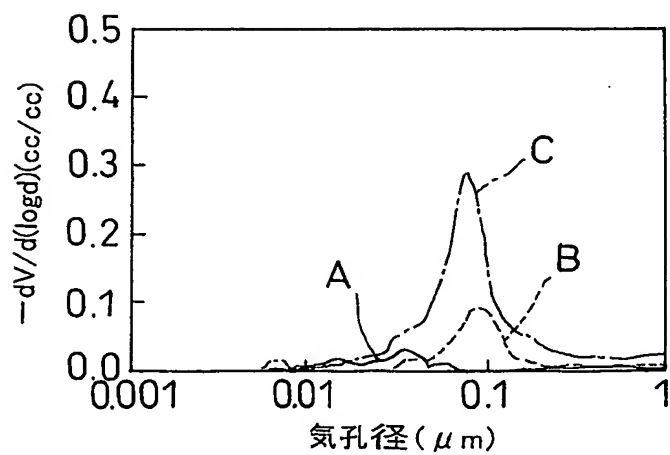
8. 請求項 1 に記載の燃料電池であって、水素極側触媒層は触媒インクのスプレー塗布により形成し、空気極側触媒層は転写法で形成することにより、

水素極側触媒層の気孔率が空気極側触媒層の気孔率よりも小さくされていることを特徴とする燃料電池。

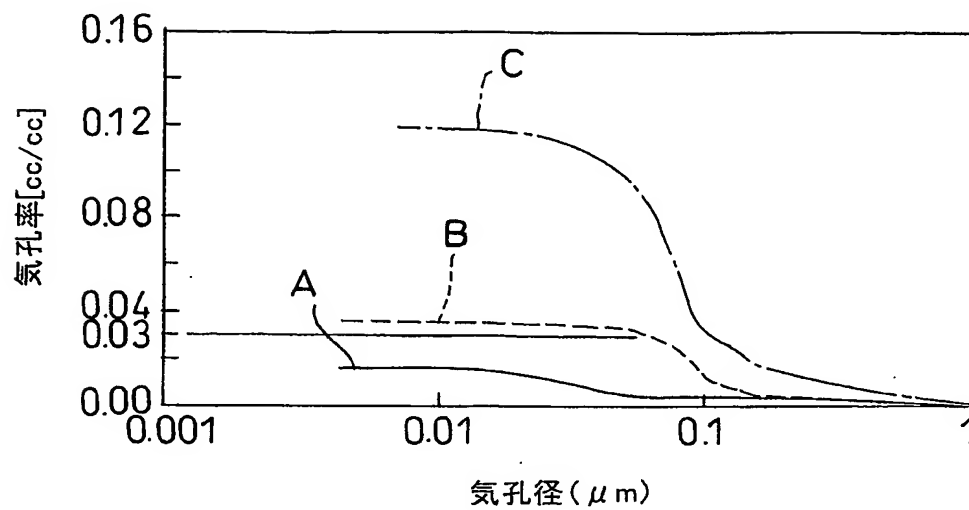
第1図



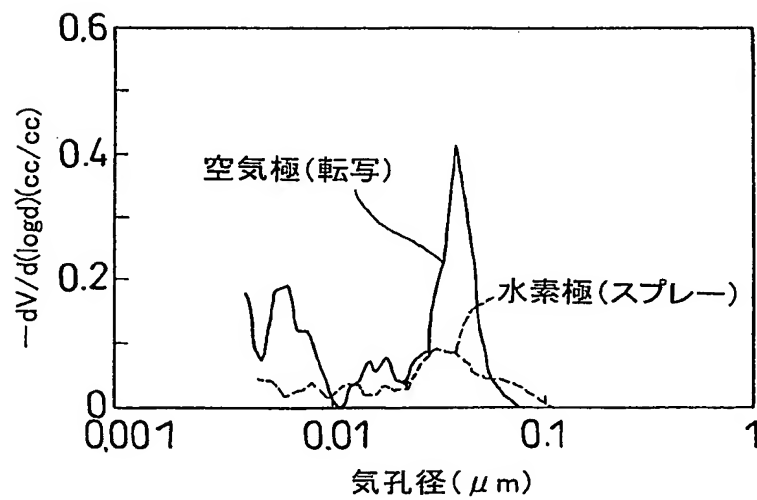
第2図



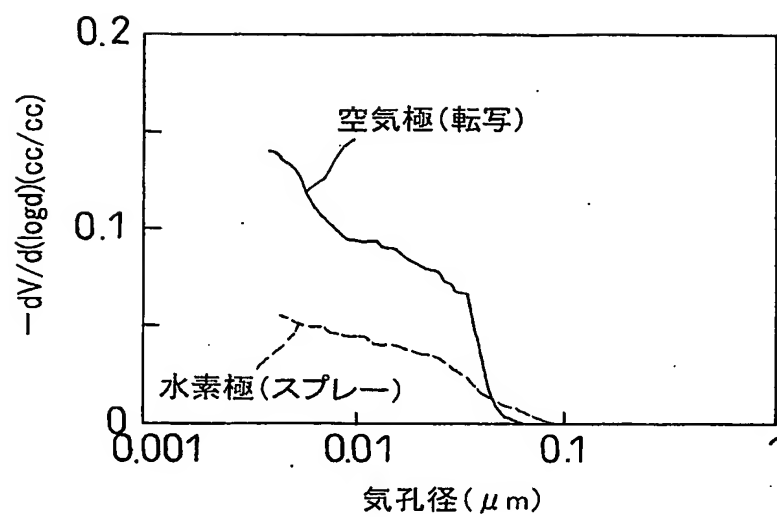
第3図



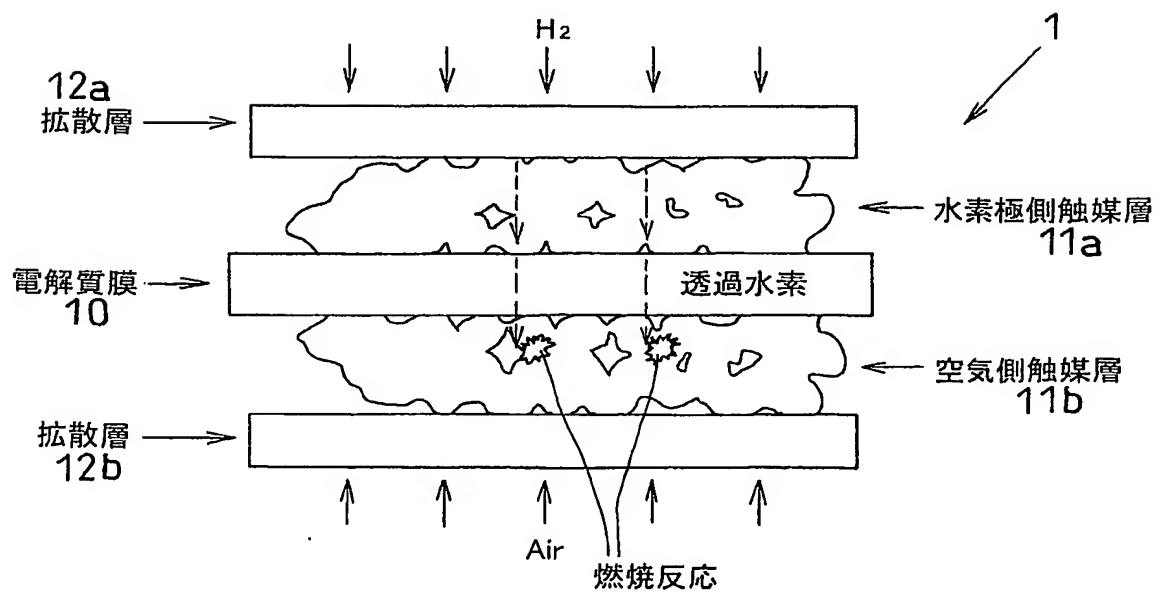
第4図



第5図



第6図



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/017825

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ H01M8/02, H01M8/10, H01M4/88

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ H01M8/02, H01M8/10, H01M4/88

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2005

Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2005 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2005

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	JP 6-52871 A (Hitachi, Ltd.), 25 February, 1994 (25.02.94), Claims & US 5350643 A	1 2-8
X A	JP 5-251086 A (Hitachi, Ltd.), 28 September, 1993 (28.09.93), Par. Nos. [0046] to [0047] & US 5500292 A & EP 0560295 A1	1 2-8
A	JP 7-201334 A (Mitsubishi Electric Corp.), 04 August, 1995 (04.08.95), (Family: none)	1-8
A	JP 58-150271 A (Hitachi, Ltd.), 06 September, 1983 (06.09.83), (Family: none)	1-8



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
 "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
 "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
23 February, 2005 (23.02.05)

Date of mailing of the international search report
08 March, 2005 (08.03.05)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/017825

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 2001-57218 A (Toshiba Corp.), 27 February, 2001 (27.02.01), (Family: none)	1-8
P,A	JP 2004-186049 A (Honda Motor Co., Ltd.), 02 July, 2004 (02.07.04), Claims; Par. Nos. [0013] to [0014], [0038] (Family: none)	1-8
E,A	JP 2004-349037 A (Equos Research Co., Ltd.), 09 December, 2004 (09.12.04), (Family: none)	1-8

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. H01M8/02, H01M8/10, H01M4/88

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. H01M8/02, H01M8/10, H01M4/88

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報 1922-1996年
 日本国公開実用新案公報 1971-2005年
 日本国登録実用新案公報 1994-2005年
 日本国実用新案登録公報 1996-2005年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	JP 6-52871 A (株式会社日立製作所) 1994.02.25, 【特許請求の範囲】 & US 5350643 A	1 2-8
X A	JP 5-251086 A (株式会社日立製作所) 1993.09.28, 段落【0046】 - 【0047】 & US 5500292 A & EP 0560295 A1	1 2-8
A	JP 7-201334 A (三菱電機株式会社) 1995.08.04 (ファミリーなし)	1-8
A	JP 58-150271 A (株式会社日立製作所) 1983.09.06 (ファミリーなし)	1-8

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
 「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

23.02.2005

国際調査報告の発送日

08.3.2005

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

守安 太郎

4 X

3348

電話番号 03-3581-1101 内線 3477

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP 2001-57218 A (株式会社東芝) 2001.02.27 (ファミリーなし)	1-8
PA	JP 2004-186049 A (本田技研株式会社) 2004.07.02, 【特許請求の範囲】, 段落【0013】 - 【0014】, 段落【0038】 (ファミリーなし)	1-8
EA	JP 2004-349037 A (株式会社エクオス・リサーチ) 2004.12.09 (ファミリーなし)	1-8

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ **BLACK BORDERS**

☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**

☒ **FADED TEXT OR DRAWING**

☒ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**

☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**

☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**

☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**

☐ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**

☒ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**

☐ **OTHER:** _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.